PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

RENNER OTTO

(11) Publication number:

11-072969

(43) Date of publication of application: 16.03.1999

(51) Int. CI.

G03G 9/097

C09D 5/03

G03G 9/08

(21) Application number : 09-249606

(71) Applicant: ORIENT CHEM IND LTD

(22) Date of filing: 29.08.1997 (72) Inventor:

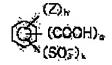
TSURUHARA TORU SUGATA KAZUAKI

(54) ELECTRIC CHARGE CONTROLLING AGENT AND ITS RELATED TECHNIQUE

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain an electric charge controlling agent excellent in high temp. stability and durability, not adversely affecting the fixability and anti-offsetting property of the toner when it is used in the toner, ensuring rapid kick-off of electrostatic charge of the toner and less liable to cause a fault in color tone because it is colorless or light-colored by using a specified salt forming compd. SOLUTION: The electric charge controlling agent

is at least one salt forming compd. represented by the formula kA+.B-k [where kA+ is 1 or 2 A cations, (k) is 1 or 2 and B-k is an anion based on a benzenesulfonic acid deriv, of formula I or an anion based on a naphthalenesulfonic acid cleriv. of formula II. In the formulae I, II, Z is hydroxyl, optionally substd. alkyl, alkenyl or COOH, (k) is 1 or 2, (g) and (h) are integers of 1-3, $k+g+h\le 6$ and (m) and (n) are integers of 1-3.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 15.07.2004

Searching PAJ

http://www19.ipdl.ncipi.go.jp/PA1/result/detail/main/wAAA.AaW...

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998, 2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-72969

(43)公開日 平成11年(1999)3月16日

(51) Int Cl. ⁵ G 0 3 G C 0 9 D G 0 3 G	5/03	設別記号	FI G03G C09D G03G	9/08 5/03 9/08	344		
			客查證	永龍未 多	請求項の数10	FD	(全 22 頁)
(21) 出願番号	}	特願平9-249606	(71) 出頭人			式会社	
(22)出顧日		平成9年(1997)8月29日	(72)発明報	建 国川	大阪市旭区新森: 徹 市體良東町8番: 株式会社内		
		8	(72)発明者	存屋川	一明 市議良東町8番 株式会社内	1号:	オリヱント化
			(74)代理。	人,弁理士	高良 尚志		

(54) 【発明の名称】 荷田制御剤及びその関連技術

(57)【要約】

【課題】 優れた荷電制御特性を示し、熱時安定性及び耐久性に優れ、トナーの定着性やオフセット特性に悪影響を与えず、帯電の立ち上がりが運い荷電制御剤及びトナー、安定性に優れ途若効率の高い静電途装用粉体塗料、長期間性能の劣化がなく、細線再現性及び階割性の優れたトナー画像が得られる電荷付与材の提供。

【解決手段】 式[I]で扱される迢塩化合物の少なくとも1つからなる荷電制御剤。

 $kA^+ \cdot B^{-k} \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot [I]$

kA+ はk個のAカチオン(kは1又は2を示す。)を 示し、B-kはベンゼンスルホン酸誘導体に基づくアニオ ン又はナフタレンスルホン酸誘導体に基づくアニオンを 示す。 (2)

特開平11-72969

→ USPTO GENERAL

【特許請求の範囲】

【請求項1】式[I]で表される造塩化合物の少なくとも1つからなる荷電制御剤。

$$kA^+ \cdot B^{-k} \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot [I]$$

[式[I]中、kA・は、k個のAカチオン(kは1 又は2を示す。)を示し、B-kは、下記式[II]のベンゼンスルホン酸誘導体に基づくアニオン、又は下記式 [III]のナフタレンスルホン酸誘導体に基づくアニオンを示す。

【化1】

【化2】

【式[II]中、Zは、水酸基、置換若しくは非質換アルキル基、アルケニル基、又はCOOHを示し、kは1 又は2を示し、g及びhはそれぞれ1乃至3の整数を示し、kとgとhの合計は6以下である。〕

〔式 [III]中、Zは水酸基、置換若しくは非置換アルキル基、アルケニル基、又はCOOHを示し、kは1 又は2を示し、m及びnはそれぞれ1万至3の整数を示す。〕〕

【請求項2】式[I]で表される造塩化合物が式[IV]で表される四級アンモニウム塩である請求項1記載の荷電制御剤.

【化3】

$$k \begin{bmatrix} R^1 \\ R^2 - N^2 - R^2 \end{bmatrix} \cdot B^{-k} \qquad \cdots \qquad [IV]$$

〔式 [IV]中、R¹、R²、R³及びR⁴は、それぞれ独立して、炭素数1乃至18の置換若しくは非置換アルキル基、炭素数1乃至18のアルケニル基、シクロアルキル基、置換若しくは非置換フェニル基、又は置換若しくは非置換ペンジル基を示す。〕

【請求項3】式[IV]におけるR1、R1、R3及びR4が、それぞれ独立して、ブチル基、オクチル基、フェニル基、又はペンジル基である請求項2記載の荷電制御剤。

【請求項4】式 [I] で表される造場化合物が式 [V] で表される四級ホスホニウム塩である請求項1記 並の荷電制御剤。

(化4]

$$k \begin{bmatrix} R^1 \\ | \\ R^4 - P^+ - R^2 \\ | \\ R^3 \end{bmatrix} \cdot B^{-k} \qquad \cdots \qquad [V]$$

(式 [V] 中、R¹、R²、R³及びR⁴は、それぞれ独立して、炭素数1乃至18の置換若しくは非置換アルキル基、炭素数1乃至18のアルケニル基、シクロアルキル基、置換若しくは非置換フェニル基、又は置換若しくは非置換ペンジル基を示す。〕

【請求項5】式[V] におけるR1、R2、R3及びR4が、それぞれ独立して、ブチル基、オクチル基、フェニル基、又はベンジル基である請求項4記載の荷電制御利。

【請求項6】B-kが式[VI]で表されるペンゼンスルホン酸誘導体に基づくアニオンである請求項1、2、3、4又は5記載の荷電制御剤。

【化5】

〔式 [VI]中、p及びqはそれぞれ1乃至3の整数を 示し、pとqの合計は5以下である。〕

【請求項7】 着色剤及び樹脂を備えると共に、請求項 1、2、3、4、5又は6記載の荷電制御剤を少なく とも1つ含有してなる静電荷像現像用トナー。

【請求項8】着色剤、樹脂及び負帯電性荷電制御剤を備えると共に、請求項1、2、3、4、5又は6記載の荷電制御剤の少なくとも1つを、荷電制御助剤として含有してなる静電荷像現像用負帯電性トナー。

【請求項9】請求項1、2、3、4、5又は6記載の 荷電制御剤の少なくとも1つを含有してなる静電塗装用 粉体塗料。

【請求項10】請求項1、2 、3、4、5又は6記載 の荷電制御剤の少なくとも1つを有してなる静電荷徴現 像用電荷付与材。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、電子写真等に用いられる荷電制御剤、並びに、その荷電制御剤を用いた、 静電荷像現像用トナー、静電塗装用粉体塗料、及び静電 荷像現像用トナー等に対し電荷を付与するための電荷付 与材に関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】電子写 真法を利用した核写機、プリンター等においては、無機 又は有機光導電材料を含有する感光層を備えた感光体上 に形成された静電潜像を現像するために、若色剤及び定 着用樹脂等からなる種々の乾式又は湿式トナーが用いられている。乾式トナーを用いる現像方法としては、トナーとキャリヤとが混合されてなる二成分系現像剤を用いる方法と、キャリヤと混合せずにトナー単独で用いられる一成分系現像剤を用いる方法がある。これらの現像方法に用いられるトナーの帯電性は、静電潜像を現像するシステムにおいて特に重要な因子である。そこでトナーの帯電性を適切に制御又は安定化するため、トナー中に各種の正帯電性又は負帯電性を示す荷電制御剤が添加されることが多い。

(0003)近年、当業界においては、複写機やレーザープリンタ等の現像システムにおける静電荷潜像形成のための光導電材料として、低コスト、フリーメンテナンスで而も高感度の有機光導電性感光体の使用量が急激に伸びている。このような有機光導電性感光体上に形成される静電荷潜像の現像には、より良好な帯電特性を示すトナーを用いることが望まれている。

【0004】従来実用化されている荷電制御剤のうち、正帯電性のものとしては、二グロシン系染料やトリアリールメタン系染料のような塩基性染料を挙げることができる。ところが、染料構造の荷電制御剤は、一般に構造が複雑で安定性が十分でないものが多く、例えば、機械的な摩擦や衝撃、温度や湿度条件の変化、電気的衝撃、光照射等により、分解又は変化して所期の荷電制御性が失われ易い。また、染料構造の荷電制御剤は、有色であるため、近時において要望の強いカラートナー用としての汎用性に欠ける。

【0005】このような問題を解決し得る荷電制御剤を 用いたトナーとしては、例えば帯電強化添加剤としてビ リジニウム塩系のスルホネート材料を含有する現像剤組 成物 (特開昭58-98742号公報)、特定の第四級 アンモニウム塩とβ型鍋フタロシアニンとカーボンブラ ックを含有する静電荷像現像用トナー(特開平2-22 2967号公報)、特定の第四級アンモニウム塩を含有 する静電荷優現像用トナー(特別平6-236071号 公報)、第四級アンモニウム塩とカオリンクレー等の多 温頭科から調製された荷電制御組成物(特開平8-62 95号公報)、酸価が0.4mgKOH/g以下である 静電荷像現像用第四級アンモニウム塩系帯電制御剤(特 開平8-15917号公報)、特定の第四級アンモニウ ム塩と高分子バインダーとを含む静電写真用乾式粒状ト ナー組成物 (特開平8-234495号公報)、特定の 第四級ホスホニウム塩を含有する靜電荷像現像用トナー (特開昭61-213856号公報)、特定の第四級ホ スポニウム塩を含有する静電荷像現像用トナー(特開平 6-80681号公報)、特定の第四級ホスホニウム塩 と高分子バインダーとを含む静電写真用乾式粒状トナー 組成物(特開平8-272144号公報)等が挙げられ

【0006】また、負帯電性トナーにおいて正帯電性の

荷電制御剤を荷電制御助剤として用いたものとしては、バインダー樹脂、着色剤、負帯電性荷電制御剤及び特定の第四級アンモニウム塩を含有する負帯電性カラートナー(特開平2-264970号公報)、結若樹脂、着色剤及び負荷電制御剤を主成分とし、特定の第四級アンモニウム塩及び第四級ホスホニウム塩化合物を荷電制御助剤として含有する静電荷像現像用負荷電性トナー及び現像方法(特別平5-216280号公報)等が挙げられる。

【0007】しかしながら、ここに挙げた荷電制御剤は、トナー用樹脂に対する相溶性や帯電付与効果が不十分であったり、トナーを多数回繰り返し使用した際の帯電安定性が不十分であったり、帯電の立ち上がり速度が不十分なために初期の複写画像が比較的鮮明性に欠けるものであったり、また、連続複写中における複写画像の品質が比較的変動し易いものであったりする等、更なる研究の余地があった。

【0008】次に、都電塗装用粉体塗料においては、塗 着効率を向上させるために、静電荷像現像用トナーの電 荷を制御又は増強するために使用されていた荷電制御剤 の適用が従来より試みられてきた。

【0009】このような試みの具体例としては、アジン系染料の樹脂重合物を含む静電粉体塗料(特開昭60-67563号)、含金属錯塩化合物のような荷電増強剤を含有する静電塗装用樹脂粉体組成物(特開昭63-75077号)、荷電制御又は増強剤として第四級アンモニウム塩を含有する粉体塗料組成物(特開平2-212563号)等を挙げることができる。

【0010】しかしながら、このような従来の静電塗装 用粉体塗料には、環境に対する安定性に不十分なものが 多く、より安定性に優れ、高い塗着効率を示すものが望 まれている。

【0011】一方、従来より、静電荷像現像用トナーを用いた静電潜像の現像プロセスにおいては、トナー同士の摩擦やトナーとキャリヤとの衝突等により、トナー表面から荷電制御剤が脱落してキャリヤ汚染等が生じ、帯電性不良、画像濃度低下、細線再現性低下、カブリ増加等の問題が生じることがあった。このため、現像プロセス中、或いはその前にトナーに接触する、キャリヤ、スリーブ、層形成プレード等の部材(電荷付与材)の表面に対し、従来から荷電制御剤として使われている例えばニグロシン染料、トリフェニルメタン染料、第四級アンモニウム塩等をコートすることが行われてきた。電荷付与材にトナーが接触することにより、トナーに現像のために必要な電荷又は補助的な電荷を付与し、従来のトナーの問題を改善する試みである。

【0012】しかしながら、このような従来の電荷付与 材を用いた場合でも、トナーの帯電特性の安定性や複写 画像の品質に問題があり、更なる研究の余地があった。 【0013】本発明は、従来技術に存した上記のような

特闘平11-72969

→ USPTO GENERAL

(4)

課題に鑑み行われたものであって、その目的とするとこ ろは、優れた荷電制御特性を示す安定な化学構造の化合 物を有効成分とし、熱時安定性及び耐久性(多数回線返 し使用された場合の荷電制御又は増強特性の安定性)に 優れ、トナーに用いられた場合のトナーの定着性やオフ セット特性に悪影響を与えず、トナーの帯電の立ち上が りが強い、カラートナー用として最適な正帯電性荷電制 御剤、帯電特性が優れていてコピー汚れ等の発生しにく い高品質の静電荷像現像用トナー、安定性に優れ、高い 塗着効率を示す静電塗装用粉体塗料、並びに、長期間の 使用において性能の劣化がなく、細線再現性及び階調性 の優れたトナー面像が得られる電荷付与材を提供するこ とにある。

[0014]

【課題を解決するための手段】本発明の発明者は、上記 目的を達成するために鋭意研究を行なった結果、特定の 構造を有する造塩化合物を有効成分とする荷電制御剤、 並びに、その荷電制御剤を含有する、トナー、粉体塗料 及び電荷付与材によって、上記課題が解決されることを 見い出し、本発明の完成に至った。

【0015】本発明の荷電制御剤は、式[I]で表され る造塩化合物の少なくとも1つからなる(請求項1)。 kA+ -B-k . . . [. []

[式[I]中、kA+ は、k個のAカチオン(kは1 又は2を示す。)を示し、B-kは、下記式[II]のベ ンゼンスルホン酸誘導体に基づくアニオン、又は下記式 [I I I] のナフタレンスルホン酸誘導体に基づくアニ オンを示す。

[0016]

【化6】

(式[II]中、Zは、水酸基、置換若しくは非置換ア ルキル基、アルケニル基、又はCOOHを示し、kは1 又は2を示し、g及びhはそれぞれ1乃至3の整数を示 し、kとgとhの合計は6以下である。〕

[0017] 【化7】

「式〔ⅠⅠ〕中、2は水酸基、置換若しくは非置換ア ルキル基、アルケニル基、又はCOOHを示し、kは1 又は2を示し、m及びnはそれぞれ1乃至3の基数を示 す.)]

本発明の荷宅制御剤は、上記式[I]中のA・が、構造 内に登索原子又はリン原子を含み、その登案原子又はリ

ン原子がカチオンになっているものであることが好まし い。例えば、四級アンモニウム、ピロリジニウム、ピリ ジニウム、ピペリジニウム、キノリニウム、四級ホスホ ニウム等の構造が挙げられる。

【0018】このような荷電制御剤としては、式[I] で表される造塩化合物が下記式 [IV] で表される四級 アンモニウム塩であり、その四級アンモニウム塩の少な くとも1つからなるもの(請求項2)、及び、式[I]

で表される造塩化合物が下記式[V]で表される四級 ホスホニウム塩であり、その四級ホスホニウム塩の少な くとも1つからなるもの(請求項4)を挙げることがで きる.

[0019]

【化8】

$$k \begin{bmatrix} R' - N' - R^2 \\ R^3 \end{bmatrix} \cdot B^{-k} \qquad \cdots \qquad [IV]$$

[式[IV]中、R1、R2、R3及びR4は、それぞれ独 立して、炭素数1乃至18の置換若しくは非置換アルキ ル基、炭素数1乃至18のアルケニル基、シクロアルキ ル基、置換若しくは非置換フェニル基、叉は置換若しく は非置換ベンジル基を示す。〕

[0020]

【化9】

$$k \begin{bmatrix} R' \\ P' - R^2 \\ R^3 \end{bmatrix} \cdot B^{-k} \qquad \cdots \qquad [V]$$

[式[V]中、R1、R1、R3及びR1は、それぞれ独立 して、炭素数1乃至18の置換若しくは非置換アルキル 基、炭素数1乃至18のアルケニル基、シクロアルキル 基、置換著しくは非置換フェニル基、又は置換若しくは 非常換ベンジル基を示す。〕

上記式 [IV] におけるR¹、R²、R³及びR°は、それ ぞれ独立して、ブチル基、オクチル基、フェニル基、又 はベンジル基であることが好ましい(請求項3)。ま た、上記式[V] におけるR¹、R²、R²及びR⁴は、 それぞれ独立して、ブチル基、オクチル基、フェニル 基、又はベンジル基であることが好ましい(請求項 5).

【0021】更に、本発明の荷電制御剤は、上記式 [I]、式[IV]、又は式[V]中のB-^ルが、式[V I]で表されるベンゼンスルホン酸誘導体に基づくアニ オンであり、その式[I]、式[IV]、又は式[V] で表される 造塩化合物の少なくとも 1 つからなるもので (5)

RENNER OTTO

特開平11-72969

あることが好ましい(請求項6)。 【0022】 【化10】 (OH)。 (COOH)。 [VI]

(式 [VI]中、p及びqはそれぞれ1乃至3の整数を示し、pとqの合計は5以下である。〕

次に、本発明の静電荷優現像用トナーは、若色剤及び樹脂を備えると共に、上記本発明の荷電制御剤を少なくとも1つ含有してなる(請求項7)。

【0023】また、本発明の静電荷像現像用負荷電性トナーは、岩色剤、樹脂及び負帯電性荷電制御剤を備えると共に、上記本発明の荷電制御剤の少なくとも1つを、荷電制御助剤として含有してなる(請求項8)。

【0024】本発明の静電塗装用粉体塗料は、上記本発明の荷電制御剤の少なくとも1つを含有してなる(請求項9)。

【0025】また本発明の静電荷像現像用電荷付与材は、上記本発明の荷電制御剤の少なくとも1つを有してなる(請求項10)。

[0026]

【発明の実施の形態】本発明における上記式 [1]、式 [1V]、又は式 [V]で表される造塩化合物は、例えば、公知の方法でカチオン成分とアニオン成分を反応させることにより、その生成物として得ることができる。 具体的には例えば、1モルのカルボキシベンゼンモノスルホン酸誘導体を水等の適当な溶剤に溶解又は分散させ

元素分析 C(%) H(%) N(%) 実測値 65.5 8.4 2.8 理論値 65.4 8.2 2.9

元素分析 C(%) H(%) N(%) 実測値 63.5 8.1 2.7 理論値 63.3 7.9 2.8 ると共に、別に1モルの第四アンモニウムハロゲン化物を水等の適当な溶剤に溶解又は分散させ、これら両方の溶液又は分散液を混合して適当な時間撹拌し、得られた生成物を沪過するか又は溶剤を取り除くことにより所望の生成物を得ることができる。

【0027】本発明における上記式 [I]、式 [I V]、又は式 [V]で表される造塩化合物のアニオン成分B-kは、(i) 少なくとも1つのカルボキシル基及び少なくとも1つのスルホン基を有し、更に少なくとも1つの置換基を有するベンゼン誘導体に基づくアニオン、又は、(ii)少なくとも1つのカルボキシル基及び少なくとも1つのスルホン基を有し、更に少なくとも1つの置換基を有するナフタレン誘導体に基づくアニオンである。前記造塩化合物は、そのアニオン成分B-kがカルボキシル基及びスルホン基を同時に含むことにより、良好な荷電制御特性を示し、更に少なくとも1つの置換基を有することにより、熱時安定性及び耐久性に侵れ、トナー用の樹脂との分散性が向上し、帯電の立ち上がりが更に向上する。

【0028】式[a] で表される遺塩化合物と式 [b] 乃至[d] でそれぞれ表される遺塩化合物を 挙げて具体的に比較すると、下記のように、アニオン成 分B・が、 置換基として1つのカルボキシル基及び1つ のスルホン基を有し、 更にヒドロキシル基又はカルボキ シル基を有することにより、 融点が高くなり、 帯電景も 高くなっている。 融点が高くなると、トナー用の樹脂と 混練する工程での安定性や耐久性が向上する。

【0029】 【化11】

融点 143.1℃ 帯電量 +20.2µC/g 【0030】 【化12】

融点 184.9℃ 帯電量 +37.2µC/s 【0031】 【化13】 (6)

特開平11-72969

N(%) C(%) H(%) 元素分析 7.6 2.5 62.2 実測値 7.5 2.7 理論値 62.2

C(%)

元素分析

N (%)

帯電量 +33.0μC/g 占額 201.6℃ [0032] 【化14】

2.5 60.6 7.8 実測値 2.7 7.5 理論值 62.2 帯電量 +24.8μC/s 187.7℃ **決語** 上記 [a] 乃至 [d] の遺塩化合物についての帯電 量の測定は、外添法を使用して次のように行った。すな わち、試料0、010重量部とスチレンアクリル系樹脂 (三井東圧化学社製 商品名: CPR-600B) 0. 990重量部と鉄粉キャリヤ (バウダーテック社製 商 品名: TEFV200/300) 50重量部を容器に入 れ、その容器を150rpm回転数で15分回転させ、 ブローオフ粉体帯電量測定器(東芝ケミカル社製)を用 いて帯電量を測定した。

H(%)

【0033】本発明に用いる造塩化合物のアニオン成分 B-kの具体例としては、次のようなカルボキシベンゼン スルホン酸誘導体に基づくアニオン及びカルボキシナフ タレンスルホン酸誘導体に基づくアニオンが挙げられ る。但し、これらの例において、モノアルキルがモノア ルケニルであってもよく、ジアルキル又はトリアルキル のそれぞれのうち1以上がアルケニルであってもよい。 【0034】カルボキシベンゼンスルホン酸誘導体に基 づくアニオンとしては、例えば下記のものを挙げること ができる。モノヒドロキシモノカルボキシベンゼンモノ スルホン酸、ジヒドロキシモノカルボキシベンゼンモノ スルホン酸、トリヒドロキシモノカルボキシベンゼンモ ノスルホン酸、モノアルキルモノカルボキシベンゼンモ ノスルホン酸、ジアルキルモノカルボキシベンゼンモノ スルホン酸、トリアルキルモノカルボキシベンゼンモノ スルホン酸等のモノカルボキシベンゼンモノスルホン酸 誘導体に基づくアニオン;モノヒドロキシモノカルボキ シベンゼンジスルホン酸、ジヒドロキシモノカルボキシ ベンゼンジスルホン酸、トリヒドロキシモノカルボキシ ベンゼンジスルホン酸、モノアルキルモノカルボキシベ ンゼンジスルホン酸、ジアルキルモノカルボキシベンゼ ンジスルホン酸、トリアルキルモノカルボキシベンゼン

ジスルホン酸等のモノカルボキシベンゼンジスルホン酸 誘導体に基づくアニオン;モノヒドロキシジカルボキシ ベンゼンモノスルホン酸、ジヒドロキシジカルボキシベ ンゼンモノスルホン酸、トリヒドロキシジカルボキシベ ンゼンモノスルホン酸、モノアルキルジカルボキシベン ゼンモノスルホン酸、ジアルキルジカルボキシベンゼン モノスルホン酸、トリアルキルジカルボキシベンゼンモ ノスルホン酸等のジカルボキシベンゼンモノスルホン酸 誘導体に基づくアニオン;モノヒドロキシジカルボキシ ベンゼンジスルホン酸、ジヒドロキシジカルボキシベン ゼンジスルホン酸、モノアルキルジカルボキシベンゼン ジスルホン酸、ジアルキルジカルボキシベンゼンジスル ホン酸等のジカルポキシベンゼンジスルホン酸誘導体に 基づくアニオン;モノヒドロキシトリカルボキシベンゼ ンモノスルホン酸、ジヒドロキシトリカルボキシベンゼ ンモノスルホン酸、モノアルキルトリカルボキシベンゼ ンモノスルホン酸、ジアルキルトリカルボキシベンゼン モノスルホン酸等のトリカルボキシベンゼンモノスルホ ン酸誘導体に基づくアニオン: モノヒドロキシトリカル ボキシベンゼンジスルホン酸、モノアルキルトリカルボ キシベンゼンジスルホン酸等のトリカルボキシベンゼン ジスルホン酸誘導体に基づくアニオン; テトラカルボキ シベンゼンモノスルホン酸に基づくアニオン: テトラカ ルボキシベンゼンジスルホン酸に基づくアニオン:及 び、ペンタカルボキシベンゼンモノスルホン酸に基づく アニオン.

【0035】また、カルボキシナフタレンスルホン酸誘 導体に基づくアニオンとしては、例えば下記のものを挙 げることができる。モノヒドロキシモノカルボキシナフ タレンモノスルホン酸、ジヒドロキシモノカルボキシナ フタレンモノスルホン酸、トリヒドロキシモノカルポキ シナフタレンモノスルホン酸、モノアルキルモノカルボ キシナフタレンモノスルホン酸、ジアルキルモノカルボ キシナフタレンモノスルホン酸、トリアルキルモノカル ボキシナフタレンモノスルホン酸等のモノカルボキシナ

Ø012/027

(7)

特開平11-72969

フタレンモノスルホン酸誘導体に基づくアニオン;モノ ヒドロキシモノカルボキシナフタレンジスルホン酸、ジ ヒドロキシモノカルボキシナフタレンジスルホン酸、ト リヒドロキシモノカルボキシナフタレンジスルホン酸、 モノアルキルモノカルポキシナフタレンジスルホン酸、 ジアルキルモノカルボキシナフタレンジスルホン酸、ト リアルキルモノカルポキシナフタレンジスルホン酸等の モノカルボキシナフタレンジスルホン酸誘導体に基づく アニオン: モノヒドロキシジカルボキシナフタレンモノ スルホン酸、ジヒドロキシジカルボキシナフタレンモノ スルホン酸、トリヒドロキシジカルボキシナフタレンモ ノスルホン酸、モノアルキルジカルボキシナフタレンモ ノスルホン酸、ジアルキルジカルボキシナフタレンモノ スルホン酸、トリアルキルジカルボキシナフタレンモノ スルホン酸等のジカルボキシナフタレンモノスルホン酸 誘導体に基づくアニオン、モノヒドロキシジカルボキシ ナフタレンジスルホン酸、ジヒドロキシジカルボキシナ フタレンジスルホン酸、トリヒドロキシジカルボキシナ フタレンジスルホン酸、モノアルキルジカルボキシナフ タレンジスルホン酸、ジアルキルジカルボキシナフタレ ンジスルホン酸、トリアルキルジカルボキシナフタレン ジスルホン酸等のジカルポキシナフタレンジスルホン酸 誘導体に基づくアニオン;モノヒドロキシトリカルボキ シナフタレンモノスルホン酸、ジヒドロキシトリカルボ キシナフタレンモノスルホン酸、トリヒドロキシトリカ ルボキシナフタレンモノスルホン酸、モノアルキルトリ カルボキシナフタレンモノスルホン酸、ジアルキルトリ カルボキシナフタレンモノスルホン酸、トリアルキルト リカルボキシナフタレンモノスルホン酸等のトリカルボ キシナフタレンモノスルホン酸誘導体に基づくアニオ ン;モノヒドロキシトリカルボキシナフタレンジスルホ ン酸、ジヒドロキシトリカルボキシナフタレンジスルホ ン酸、トリヒドロキシトリカルボキシナフタレンジスル ホン酸、モノアルキルトリカルボキシナフタレンジスル ホン酸、ジアルキルトリカルボキシナフタレンジスルホ ン酸、トリアルキルトリカルボキシナフタレンジスルホ ン酸等のトリカルボキシナフタレンジスルホン酸誘導体 に基づくアニオン; テトラカルボキシナフタレンモノス ルホン酸に基づくアニオン: テトラカルボキシナフタレ ンジスルホン酸に基づくアニオン; ベンタカルボキシナ フタレンモノスルホン酸に基づくアニオン:ペンタカル ボキシナフタレンジスルホン酸に基づくアニオン: ヘキ サカルポキシナフタレンモノスルホン酸に基づくアニオ ン:及びヘキサカルボキシナフタレンジスルホン酸に基 づくアニオン。

【0036】上記のカルボキシベンゼンスルホン酸誘導 体又はカルボキシナフタレンスルホン酸誘導体における 置換若しくは非置換アルキル基及びアルケニル基として は、例えば、メチル基、エチル基、n-プロビル基、i so-プロビル基、n-ブチル基、iso-ブチル基、

tertーブチル基、nーペンチル基、isoーペンチ ル基、tert-ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル 基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、 ドデシル基等の炭素数1乃至18のアルキル基、ビニル 基、アリル基、プロペニル基、ブテニル基等の炭素数1 乃至18のアルケニル基、 水酸基置換アルキル基、 ハロ ゲン置換アルキル基、アルコキシル基置換アルキル基 (例えば、2-ヒドロキシエチル基、ヒドロキシメチル 基、メトキシメチル基、シアノメチル基、ホルミルメチ ル基、クロロメチル基、2-クロロエチル基、4-カル ボエトキシブチル基、カルボメトキシメチル基、4-カ ルポキシブチル基)等の炭素数1乃至18の置換アルキ ル基が挙げられる。

【0037】上記式[IV]で示される第四級アンモニ ウム塩及び上記式[V]で示される第四級ホスホニウム 塩のそれぞれにおいてR1、R2、R3及びR4がそれぞれ 独立して示す、炭素数1乃至18の置換若しくは非置換 アルキル基、炭素数1乃至18のアルケニル基、シクロ アルキル基、置換若しくは非置換フェニル基又は置換若 しくは非置換ベンジル基の例としては、下記のものが挙 げられる。

【0038】炭素数1乃至18の置換若しくは非置換ア ルキル基及び炭素数1乃至18のアルケニル基として は、例えば、メチル基、エチル基、カープロピル基、i soープロピル基、nーブチル基、isoーブチル基、 tertーブチル基、nーペンチル基、isoーペンチ ル基、tert-ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル 基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、 ドデシル基等の炭素数1万至18のアルキル基、ビニル 基、アリル基、プロペニル基、ブテニル基等の炭素数1 乃至18のアルケニル基、水酸基置換アルキル基、ハロ ゲン(例えばF、Cl、Br)置換アルキル基、アルコ キシル基(例えば炭素数1乃至10のアルコキシル基) **置換アルキル基、シアノ基置換フェニル基、アシル基置** 換フェニル基、カルボアルコキシル基置換アルキル基、 カルボキシル基置換アルキル基 (例えば、2-ヒドロキ シエチル基、ヒドロキシメチル基、メトキシメチル基、 シアノメチル基、ホルミルメチル基、クロロメチル基、 2-クロロエチル基、4-カルポエトキシブチル基、カ ルボメトキシメチル基、4-カルボキシブチル基)等の 炭素数1乃至18の置換アルキル基が挙げられる。好ま しい例としてはブチル基及びオクチル基が挙げられる。 【0039】シクロアルキル基としては、例えば、炭素 数10以下のシクロプロピル、シクロペンチル、シクロ ヘキシル、シクロヘプチル等が挙げられる。

【0040】面換若しくは非置換フェニル基としては、 例えば、フェニル基、アルキル基 (例えば炭素数1乃至 10のアルキル基) 置換フェニル基、水酸基置換フェニ ル基、ハロゲン(例えばF、C1、Br)置換フェニル 基、ニトロ基置換フェニル基、アルコキシル基(例えば

→ USPTO GENERAL

(8)

炭素数1万至10のアルコキシル基) 置換フェニル基、 シアノ基置換フェニル基、アリール基(フェニル、ナフ チル等) 置換フェニル基等の置換フェニル基(具体例と しては、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル 基、4-メチルフェニル基、4-tertープチルフェ 二ル基、4~tertーオクチルフェニル基、4~メト キシフェニル、4ーエトキシフェニル基基、4一nーブ トキシフェニル基、2-ヒドロキシフェニル基、4-ブ ロモフェニル基、4-クロロフェニル基、4-フルオロ フェニル基、2-ニトロフェニル基、4-ニトロフェニ ル基、4-シアノフェニル基、p-フェニルフェニル 基、p-ナフチルフェニル基等) が挙げられる。

【0041】 直換若しくは非置換ペンジル基としては、 例えば、ベンジル基、アルキル基(炭素数1乃至3)置 換ペンジル基、アルコキシル基 (例えば炭素数1万至1 0のアルコキシル基) 道換ベンジル基、水酸基面換ベン ジル基、ハロゲン(例えばF、CI、Br)置換ベンジ ル基、ニトロ基置換ベンジル基、シアノ基置換ベンジル 基、アリール基(フェニル、ナフチル等)置換ペンジル 基等 (具体的には、ベンジル基、2-メチルベンジル 基、3-メチルベンジル基、4-メチルベンジル基、4 -メトキシベンジル基、4-n-ブトキシベンジル基、 4-エトキシベンジル基、2-ヒドロキシベンジル基、 4-プロモベンジル基、4-クロロベンジル基、4-フ ルオロベンジル基、2-ニトロベンジル基、4-ニトロ ベンジル基、4-シアノベンジル、ナフチルベンジル基 等)が挙げられる。好ましい例としてはペンジル基が挙

【0042】本発明の式[[V]で表される第四級アン モニウム塩のカチオン成分の例としては、メチルトリブ チルアンモニウム、テトラブチルアンモニウム、メトキ シブチルオクチルシクロペンチルブチルアンモニウム、 クロロエチルブチルジオクチルアンモニウム、メチルト リオクチルアンモニウム、トリラウリルメチルアンモニ ウム、ブチルトリフェニルアンモニウム、ジブチルジフ ェニルアンモニウム、ドデシルトリフェニルアンモニウ ム、シクロヘキシルトリフェニルアンモニウム、テトラ フェニルアンモニウム、トリメチルベンジルアンモニウ ム、トリプロピルベンジルアンモニウム、トリブチルベ ンジルアンモニウム、トリアミルベンジルアンモニウ ム、トリヘキシルベンジルアンモニウム、トリオクチル ベンジルアンモニウム、トリラウリルベンジルアンモニ ウム、シクロヘキシルジブチルベンジルアンモニウム、 ジメチルステアリルベンジルアンモニウム、メチルブチ ルオクチルベンジルアンモニウム、ジメチルオクチルベ ンジルアンモニウム、ジブチルジベンジルアンモニウ ム、トリブチル (クロロベンジル) アンモニウム、トリ メチル (ペルフルオロメチルベンジル) アンモニウム、 トリエチル (メチルベンジル) アンモニウム、トリドデ シル (メトキシベンジル) アンモニウム、トリオクチル (ビニルベンジル) アンモニウム、トリフェニルベンジ ルアンモニウム、テトラフェニルアンモニウム、等を挙 げることができる。

【0043】本発明の式[V]で表される第四級ホスホ ニウム塩のカチオン成分の例としては、メチルトリブチ ルホスホニウム、テトラブチルホスホニウム、メトキシ ブチルブチルシクロペンチルオクチルホスホニウム、ク ロロエチルブチルジオクチルホスホニウム、メチルトリ オクチルホスホニウム、メチルトリラウリルホスホニウ ム、トリメチルベンジルホスホニウム、トリプロピルベ ンジルホスホニウム、トリブチルベンジルホスホニウ ム、トリアミルベンジルホスホニウム、トリヘキシルベ ンジルホスホニウム、トリオクチルベンジルホスホニウ ム、トリラウリルベンジルホスホニウム、ジブチルシク ロヘキシルベンジルホスホニウム、ジメチルステアリル ベンジルホスホニウム、メチルブチルベンジルオクチル ホスホニウム、ジメチルオクチルベンジルホスホニウ ム、ジブチルジベンジルホスホニウム、トリプチル(ク ロロベンジル) ホスホニウム、トリメチル (ベルフルオ ロメチルベンジル) ホスホニウム、トリエチル (メチル ベンジル) ホスホニウム、トリドデシル (メトキシベン ジル) ホスホニウム、トリオクチル (ビニルベンジル) ホスホニウム、ブチルトリフェニルホスホニウム、トリ ブチルフェニルホスホニウム、クロロエチルトリフェニ ルホスホニウム、プロモプロピルトリフェニルホスホニ ウム、ドデシルトリフェニルホスホニウム、シクロヘキ シルトリフェニルホスホニウム、テトラフェニルホスホ ニウム、トリフェニルベンジルホスホニウム、トリフェ ニル (ブトキシベンジル) ホスホニウム、トリフェニル (ベルフルオロベンジル) ホスホニウム、メチル(トリ メトキシフェニル) ホスホニウム、メチルトリトリルホ スホニウム等を挙げることができる。

【0044】本発明における造塩化合物の具体例を、下 記構造例1万至8のグループ毎に挙げる。 但し、これら に限定されるものではない。

構造例1

[0045]

【化15】

$$R^{a} - \bigvee_{\substack{1 \\ R^{3}}}^{R^{1}} - R^{2} \cdot \bigotimes_{SO_{\overline{s}}}^{(Z)_{h}} (COOH)_{o} \qquad \dots (1)$$

[0046]

【表1】

(9)

特開平11-72969

化合物例	R¹	Ř³	Rª	R	ベンゼンモノスルホン酸誘導体 に基づくアニオン
6 7¶1	n-CH	ベンジル	n-CaHs	n-C ₄ H ₃	8-カルポキシ-4-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸イオン
<i>₩</i>]2	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	2.4-ジメチル-9-カルボキシベ ンゼンスルホン酸イオン
例3	n-C.H.	п-С.Н.	n−C₄H₃	n-C ₄ H.	9-カルポキシ-4-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸イオン
例4	CH ₃	ベンジル	CH	プロペニル	2,9-ジカルポキシベンゼンスル ホン酸イオン
例5	n-C ₆ H ₁₇	ベンジル	n-CaHız	n-C ₆ H ₁₇	3-カルポキシ-4-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸イオン
<i>1</i> 916	n-CH	p-ベルフルオロメチル ベンジル	n-C4Ha	n-C ₄ H _a	3-メチル-4-カルポキシベンゼ ンスルホン酸イオン
例7	n-C ₄ H ₀	ベンジル	n-C₄H₃	2-OH- C.H.	3,5-ジカルポキシ-4-ヒドロキ シベンゼンスルホン酸イオン
例8	n-C.H.	m-メトキシベンジル	n-CaHz	n−C₁H₃	5-カルボキシ-23-ジヒドロキシ ベンゼンスルホン酸イオン
<i>6</i> 999	СН	ベンジル	СН₄	n-C₀H₁7	3,5-ジカルボキシベンゼンスル ホン酸イオン
例10	CH,	ペンジル	CH-OCH2	СН3	2,5-ジカルボキシベンゼンスル ホン酸イオン
例11	CH ₂	p-クロルベンジル	CH4	シクロヘキシル	2.4.5-トリカルボキシベンゼン スルホン酸イオン
Ø] 12	n-C.H.	ペンジル	n-C.H.	4-CI- C.H.	4-メチルー2,5-ジカルボキシベ ンゼンスルホン酸イオン
例13	ベンジル	tert-プチルベンジル	ベンジル	ベンジル	4-カルポキシ-2-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸イオン
例14	n-C ₈ H ₁₇	ベンジル	n-C ₅ H ₁₇	n-C ₆ H ₁₇	2-プロビル-5-カルポキシベン ゼンスルホン酸イオン
例15	n-C₁H	ベンジル	n-C ₃ H ₇	n-C _z H _r	9-カルボキシ-4-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸イオン
例16	フェニル	ペンジル	フェニル	フェニル	3-カルボキシ-1-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸イオン
例 17	л-С.Н.	ベンジル	n-C _a H _a	n-C ₄ H ₅	3.4-ジカルボキシベンゼンスル ホン酸イオン
例18	n-C,H,	ベンジル	п-СДЬ	n-C ₄ H ₈	3,5-ジカルボキシベンゼンスル ホン酸イオン

<u>横造例2</u> 【0047】 【化16】

$$2\begin{bmatrix} R^{1} & (Z)_{h} \\ R^{2} & N^{*} - R^{2} \\ R^{3} \end{bmatrix} \cdot (COOH)_{0} \quad (2)$$

[0048]

【表2】

(10)

特開平11-72969

化合物例	R1	R²	R³	R¹	ベンゼンジスルホン酸誘 夢体に基づくアニオン
例19	n-C4H.	ペンジル	п-С.Н.	n-C ₄ H ₆	2,5-ジカルボキシベンゼン- 1. 4- ジスルホン酸イオン
例20	n−C.H₀	n-C ₄ H ₉	n-C₀H₃	n~C₄H₃	2-メチルー3-カルボキシベン ゼン-1,4-ジスルホン酸イオ ン
例21	フェニル	p-エチルベンジル	フェニル	フェニル	2.5-ジカルボキシベンゼン- 1.3-ジスルホン酸イオン
例22	CH₂	p-クロルベンジル	СН	СН₃	5-カルボキシ-2-ヒドロキシ ベンゼン- 1,8-ジスルホン酸 イオン
例23	CH	ペンジル	СН	5-F-C ₈ H _{3s}	3-メチル-2,5-ジカルボキシ ベンゼン- 1,4-ジスルホン酸 イオン
例24	tert~ C.H.,	ペンジル	tert- C.H.,	tert- C ₀ H ₁₇	2.3.5-トリカルボキシベンゼ ソ-1,4-ジスルホン酸イオン
例25	iso-C₄H₅	フェニル	iso-C ₄ H _e	iso-C₄H₀	3-カルボキシ-25-ジヒドロ キシベンゼン-1,4-ジスルホ ン設イオン
9)26	n-C ₄ H ₀	pーベルフルオロメチ ルペンジル	п-С"Н	n-C ₁ H ₄	2.5-ジカルボキシベンゼン- 1.4-ジスルホン酸イオン
例27	n-C4He	シクロヘキシル	n-Ç₄Hs	4-NHC.H.	2-メチル-6-カルボキシベン ゼン-1,4-ジスルホン酸イオ ン

<u>構造例3</u> 【0049】

[0050]

【化17】

(11)

特別平11-72969

化合物例	₽¹	R²	Rª	R ^t	ナフタレンモノスル ホン酸誘導体に茎く アニオン
<i>9</i> 128	n-C.H.	ベンジル	11-C4H4	n-C.H.	2-カルボキシ-1-ナフ トール-4-スルホン酸 イオン
例29	n-C ₆ H ₁₇	n-C _ե H ₁₇	n-C ₂ H ₁₇		2-カルボキシ- 6- tert-ブチルー1-ナフ トールー4-スルホン酸 イオン
9930	п-СД	n-C4Ha	n-C₊H₀	n- C.H .	2-カルポキシ-1-ナフ トール-5-スルポン酸 イオン
例91	СН	p-クロルペンジル	CH.	CH ₃	5,8-ジカルボキシ-1- ナフトール-3-スルホ ン酸イオン
例32	iso-C4H9	ベンジル	12-CF ₃ -C ₁₂ H ₂₄	iso-C₄H₃	1,5-ジカルポキシナフ タレン-8-スルホン酸 イオン
<i>1</i> 9139	n-C.H.	o-オクチルフェニル	n-C _i H _o	n-C _t H _a	Ī-カルボキシ-6-プチ ルナフタレン-3-スル ホン酸イオン
例34	n-C ₈ H ₁₇	ペンジル	11-C ₆ H ₁₇	n-C₀H _{1?}	1,4,7-トリカルポキシ -2-ナフトールー6-ス ルホン酸イオン
<i>9</i> 135	СН	iso-C ₄ H ₂	C₂H₅	tert- C _s H ₁₇	2-カルポキシ-1,8-ジ ヒドロキシナフタレ ン-6-スルホン酸イオ ン
<i>9</i> 186	シクロヘキシル	ベンジル	シクロヘキシル	シクロヘキシル	1,6-ジカルポキシ-2,£ -ジヒドロキシナフタ レン-8-スルホン酸イ オン
<i>(</i> F) 37	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	1,4,7-トリカルボキシ -2-ナフトール-6-ス ルホン酸イオン

(化18] <u>構造例4</u> 【0051】 $2\begin{bmatrix} R^{1} & & & \\ & & & \\ & & & \\ R^{2} & & & \\ & & &$ 【表4】 [0052]

(12)

特別平11-72969

化合物	R¹	R²	R³	12 ⁴ I	ナフクレンジスルホン酸誘導 体に基づくアニオン
<i>(</i> 9)38	п-С.Н.	ベンジル	п-СаНа	n-C ₄ Ha	2-カルボキシ-1-ナフトール- 3.6-ジスルホン酸イオン
例39	n-C.H.	n-C _e H _o	n~C.H.	n-C ₄ H ₆	2-カルボキシ-6- tert-ブチル -1-ナフトール-4,8-ジスルホ ン酸イオン
例40	フェニル	p-クロルペンジル	フェニル	フェニル	1-カルボキシ-2-ナフトール- 3,5-ジスルホン酸イオン
例41	сн.	tert-ブチルフェニル	n-C ₁₂ H ₂₅	11- C ₈ H ₁₇	1,5-ジカルボキシナフタレン- 3,6-ジスルホン酸イオン
6]42	n-C _s H _{r?}	ベンジル	n-C _t H ₁₇	n-C ₆ H ₁₇	1,4,7-トリカルポキシ-2-ナ フトール-S,6 -ジスルホン酸 イオン
例43	n-C ₄ H ₉	0-クロルフェニル	n-C _t H _s	п-С.Н.	2-カルポキシ-1,8-ジヒドロ キシナフタレン-3,6-ジスル ホン酸イオン
例44	п-С.Н.	p-ベルフルオロメチ ルベンジル	n-C ₄ H ₂	n-C ₄ Hs	8,5-ジカルボキシ-2-メチル ナフタレン-1,7-ジスルホン 酸イオン
G [45	iso-C₁H.	シクロヘキシル	iso-C ₄ H,	4-0H- C.H.	1,5-ジカルボキシ-2,8-ジヒ ドロキシナフタレン-4,7-ジ スルホン酸イオン

据途例5 [0053] R' | (Z), | (COOH),

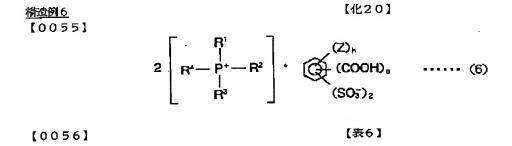
[0054]

【表5】

(13)

特開平11-72969

化合物例	R ¹	₽	R ^a	R4	ペンゼジモノスルホ ン酸誘導体に基づく アニオン
例46	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	3-カルポキシ-4-ヒ ドロキシベンゼンス ルホン酸イオン
# 047	n-C ₄ H _e	n-C ₄ H ₂	n-C ₄ H _e	n-C4Ha	2,3-ジカルボキシベ ンゼンスルホン酸イ オン
例48	フェニル	p-クロルベンジル	フェニル	フェニル	2.4-ジメチル-3-カ ルボキシベンゼンス ルホン酸イオン
6 0149	n-C ₄ H ₄	n-プチルベンジル	п-С.Н.	n-C.H.	2-プロピル-5-カル ボキシベンゼンスル ホン酸イオン
例50	フェニル	p-ヒドロキシフェ ニル	フェニル	フェニル	3-カルポキシ-4-ヒ ドロキシベンゼンス ルホン酸イオン
例51	n-C₄H₄	ベンジル	n-C₄H₄	n-C4Ha	3-メチル-4-カルボ キシペンゼンスルホ ン酸イオン
例52	n-C ₄ H ₀	フェニル	n-C ₄ H _e	n-C.H.O-C.H.	3,5-ジカルボキシ- 4-ヒドロキシペンゼ ンスルホン酸イオン
例53	n-CaHs	p-ペルフルオロメ チルベンジル	n-C.H.	4-F-C ₄ H ₈	2,4,5-トリカルボキ シベンゼンスルホン 酸イオン
例54	シクロヘキシル	n-C4Ha	2-0H- C2H4	CH₂CH = CH	5-カルボキシ-23- ジヒドロキシベンゼ ンスルホン酸イオン
<i>(</i> 9) 55	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	3,4-ジカルボキシベ ンゼンスルホン酸イ オン



(14)

特開平11-72969

化合物例	R¹	R ^a	R*	R'	ベンゼンジスルホン酸誘導 体に基づくアニオン
例58	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	3-カルボキシ-4-ヒドロキ シベンゼン-1,5-ジスルホ ン酸イオン
例57	n-CH,	ベンジル	n-C.H.	n-CH,	2.5-ジカルポキシベンゼン -1,4-ジスルホン酸イオン
例58	n-C ₄ H ₄	n-C.H.	n-C.H.	n-C,H,	2-メチル-9-カルボキシベ ンゼン-1,4-ジスルホン酸 イオン
<i>§</i> 959	n-CHa	ベンジル	n-C4H0	n−C₄H₃	5-カルポキシ-2-ヒドロキ シベンゼン-1,3-ジスルホ ン酸イオン
例60	フェニル	p-フルオロベンジル	フェニル	フェニル	3-メチル-25-ジカルボキ シベンゼン - 1,4-ジスルホ ン酸イオン
<i>9</i> 161	CH _a	ベンジル	CH₄	tert- C _t H ₁₇	2.3.5-トリカルポキシベン ゼン-1.4-ジスルホン酸イ オン
例62	フェニル	ベンジル	フェニル	シクロヘキシル	3-カルボキシ-2,5-ジヒド ロキシベンゼン-1,4-ジス ルホン酸イオン
<i>9</i>)63	n-C ₄ H ₉	pーペルフルオロエチルフ ェニル	n-C₁H₀	n-C₄H₀	5-カルボキシ-2-ヒドロキ シベンゼン-1.4-ジスルホ ン酸イオン
例64	n-C ₄ H ₆	C ₂ H ₂ OC ₁₂ H ₂₄	n-C ₄ H ₅	n-CaHa	2-メチル-5-カルボキシベ ンゼン-1,4-ジスルホン酸 イオン

(15)

特開平11-72969

化合物例	R₁	R²	R ^s	R*	ナフタレンモノスルホン 鼓 誘導体に揺づくアニオン
<i>9</i> 1185	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	3-カルボキシ-2-ナフトー ル-5-スルホン酸イオン
例66	n-C.H.	ペンジル	n-C ₄ H ₉	n-C _t H _e	2-カルボキシ-1-ナフトー ル-4-スルホン酸イオン
<i>9</i>]67	n-C4Ha	n-C4He	n-C₄H₃	n-С.Н.	2-カルポキシ-6-text-ブチ ル-1-ナフトール-4,8-ジス ルホン酸イオン
例68	CH.	p-クロルペンジル	CH.	CH _a	2-カルボキシ-1-ナフトー ル-5-スルホン酸イオン
例69	СН	ベンジル	СН	8-C1- C ₈ H ₁₈	1,5-ジカルボキシナフタレ ン-3-スルホン散イオン
例70	n-C4H ₀	p-ペルフルオロメチ ルベンジル	n-C ₄ H ₉	ロ-ブテニル	1-カルボキシ-6-ブチルナ フタレン-8-スルホン酸イオ ン
例71	フェニル	p-フェニルペンジル	フェニル	n-プチルフェニル	2-カルボキシ-1,8-ジヒドロ キシナフタレン-6-スルホン 酸イオン
9 1]72	フェニル	フェニル	フェニル	フェニル	1,47~トリカルボキシ- 2-ナ フトール-6-スルホン酸イオ ン
<i>9</i>]73	CH,	n-C _c H _s	C₀H₅	n-C ₂ H ₁₇	1,6-ジカルポキシ-2,8-ジヒ ドロキシナフタレン=6-スル ホン酸イオン

(16)

特開平11-72969

化合物	R ¹	R ²	R ³	R'	ナフタレンジスルホン酸誘導
€ A]	R.	R	Α.		体に基づくアニオン
<i>9</i> [74	フェニル	ベンジル	フェニル	フェニル	2-カルボキシ-1-ナフトール- 3.6-ジスルホン酸イオン
例75	n-C₄H₃	ベンジル	n-CiHa	n-C4He	2-カルボキシ-6- tert-ブチル- 1-ナフトール-4,8 -ジスルホ ン酸イオン
@176	フェニル	tert-ブチルベンジル	フェニル	フェニル	1-カルボキシ-2-ナフトール- 3,5-ジスルホン酸イオン
例77	n- C4H,	n-C ₄ H ₈	n-C.H.	п-С.Н.	1,5=ジカルボキシナフタレン- 3,6-ジスルホン酸イオン
<i>9</i> 178	CH₄	p-クロルベンラル	СН	CH.OC2H	1.4.7トリカルボキシ-2-ナフ トール-5,6 -ジスルホン酸イ オン
例79	СН₃	ベンジル	n-C ₁₂ H ₂₆	n-C ₆ H ₁₇	2-カルボキシ-1.8-ジェドロキ シナフタレン-3.8-ジスルホン 酸イオン
例80	ベンジル	ベンジル	ベンジル	ベンジル	3.5-ジカルボキシ-2-メチルナ フタレン-1,7-ジスルホ ン酸 イオン

本発明の辞電荷優現像用トナーは、上記式 [1]、式 [1V]、又は式 [V]で表される遺塩化合物を1種合むものであってもよく、複数種含むものでもよい。また、本発明のトナーは、所期の目的の範囲内で従来から使用されている淡色の四級アンモニウム塩等の他の正帯電性荷電制御剤を同時に含んでいてもよい。また本発明の前電荷像現像用トナーは、本発明の荷電制御剤を、トナーの荷電制御が可能な含有率で含有するものであればよい。荷電制御剤の好ましい配合量は、樹脂100重量部に対し、前記遺塩化合物0.1乃至10重量部、より好ましくは、樹脂100重量部に対し前記遺塩化合物0.5万至5重量部である。

【0061】本発明の静電荷像現像用トナーに使用し得る樹脂としては、トナー用樹脂或いは結若樹脂として知られる次のような樹脂を例示することができる。すなわち、スチレン樹脂、スチレンーアクリル樹脂、スチレンーマレイン酸樹脂、スチレンービニルメチルエーテル樹脂、スチレンーメタアクリル酸エステル共食合体、フェノール樹脂、エポキシ樹脂、ポリエステル樹脂、ボリプロピレン樹脂、及びパラフィンワックス等である。これらの樹脂は、単独で又は数種をプレンドして用いることができる。

 ロロビロール系顔科等の有機顔科:カーボンブラック、 チタンホワイト、チタンイエロー、群肯、コバルトブル 一及びべんがら等の無機顔料;アゾ染料、キノフタロン 系染料、アントラキノン系染料、フタロシアニン系染 料、インドフェノール系染料、及びインドアニリン系染 料等の各種の油溶性染料や分散染料の他、ロジン、ロジン変性フェノール、ロジン変性マレイン酸等の樹脂によ り変性されたトリアリールメタン系染料及びキサンテン 系染料等が挙げられる。また、上記のような若色剤を、 単独で又は2種以上配合して使用することができる。有 彩色のモノカラートナーには、若色剤として、同系色の 染料と顔料、例えばキノフタロン系の染料と顔料、キサ ンテン系又はローダミン系の染料と顔料、フタロシアニ ン系の染料と顔料を、適宜配合して用いることができ

【0063】また、トナーの品質を向上させる上で、例 えば導電性粒子、流動性改良剤、画像剥離防止剤等の添 加剤をトナーに内添又は外添させることもできる。

【0064】本売明の静電荷優現像用トナーは、例えば次のように製造することができる。すなわち、上記のような樹脂、着色剤及び本発明の荷室制御剤、並びに必要に応じて磁性材料、流動化剤等を、ボールミルその他の混合機により十分混合した後、加熱ロール、ニーダー、エクストルーダー等の熱混錬機を用いて溶融混練する。溶融混練されたものを冷却固化させた後、粉砕及び分級することにより、例えば平均粒径1万至20μmのトナーを得ることができる。

【0065】また、結着樹脂溶液中に他の材料を分散した後、喧嚣乾燥することによりトナーを製造する方法

特別平11-72969

(17)

や、結者樹脂を構成すべき単量体に、所定材料を混合して乳化懸濁液とし、その後重合させてトナーを得る重合トナーの製造方法等を応用することができる。

【0066】本発明の静電荷像現像用トナーを2成分現像剤として用いる場合には、本発明のトナーをキャリヤ粉と混合して用い、2成分磁気ブラシ現像法等により現像することができる。

【0067】この場合に使用し得るキャリヤに特に限定はない。使用し得るキャリヤを例示するならば、粒径50万至200μm程度の鉄粉、ニッケル粉、フェライト粉及びガラスビーズ等、並びに、これらの表面をアクリル酸エステル共重合体、スチレンーアクリル酸エステル共重合体、シリコーン樹脂、ポリアミド樹脂又はフッ化エチレン系樹脂等でコーティングしたもの等を挙げることができる。

【0068】本発明の診室荷像現像用トナーを1成分現像剤として用いる場合には、上記のようにしてトナーを製造する際に、例えば鉄粉、ニッケル粉又はフェライト粉等の強磁性材料製の微粉体を適量添加分散させて用いることができる。

【0069】次に、木発明の荷電制御剤は、静電荷像現像用負帯電性トナーの帯電特性を適正に割整するための荷電制御助剤としても使用し得る。

【0070】本発明の部電荷像現像用負帯電性トナーにおいて荷電制御助剤としての本発明の荷電制御剤との組合せで使用する負帯電性荷電制御剤に特に限定はない。好適な負帯電性荷電制御剤の例としては、サルチル酸誘導体、パラオキシ安息香酸誘導体、メタオキシ安息香酸誘導体、2ーオキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーオキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーオキシー2ーナフトエ酸誘導体の金属塩又は金属錯化合物;フタル酸誘導体、2ーカルボキシー1ーナフト工酸誘導体、1ーカルボキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーカルボキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーカルボキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーカルボキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーカルボキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーカルボキシー2ーナフト工酸誘導体、3ーカルボキシー2ーナフト工

1:1型又は2:1型金属鉛塩染料、カリックス(n) アレーン誘導体等を挙げることができる。これらの金属 塩または金属錯化合物における金属の例としては、鉄、 アルミニウム、クロム、コバルト等が挙げられる。

【0071】上記のような負帯電性荷電制御剤と、荷電制御助剤としての上記式 [I]、式 [IV]、又は式 [V]で表される造塩化合物との重量比は、一般に1:0.05万至1:1程度であり、特に1:0.1万至1:0.5程度が好ましい。 このような重量比における負帯電性荷電制御剤と荷電制御助剤の合計量が、樹脂100重量部に対し0、1万至10重量部であることが好ましく、より好ましくは、樹脂100重量部に対し0.5万至5重量部である。

【0072】本発明の静電荷像現像用負帯電性トナーに

使用し得る樹脂、着色剤、添加剤、トナー製造方法、トナーを用いた現像方法等は、本発明の静電荷像現像用トナーについて上記したところに準じる。

【0073】次に、本発明の舒電塗装用粉体塗料は、本発明の荷電制御剤を含有することにより、その粉体塗料の電荷を安定的に増強し、また制御することができる。本発明の静電塗装用粉体塗料は、荷電制御剤による帯電増強特性が良好なので高い塗若効率を示し、塗料の回収・再使用を行う必要性が低い。また、本発明の静電塗装用粉体塗料を用いる塗装は、コロナ印荷方式、摩擦帯電方式、又はハイブリッド方式等の、一般の静電粉体塗装法を用いて行うことができる。

【0074】次に、本発明の静電荷像現像用電荷付与材は、例えば、キャリヤ粒子、現像スリーブ或いは層形成ブレード等を構成する母材の表面の少なくとも一部(若しくは全部)に本発明の荷電制御剤を有するものであってもよく、キャリヤ粒子、現像スリーブ或いは層形成ブレード等の内部を含む部分に本発明の荷電制御剤を有するものであってもよい。

【0075】このような本発明の舒電荷像現像用電荷付与村は、例えば、必要に応じバインダー機能と共に前記本発明の荷電制御剤を溶媒又は分散媒中に溶解又は分散させて得た塗布液を、母材に対し、ディッピング、スプレー法、ハケ塗り等によって塗布することにより得ることができる。

【0076】母材がキャリヤ粒子である場合は、例えば、これを上記のような塗布液に浸せき混合させたのち乾燥する方法や、母材との直接混合物の流動化ペッドによる被覆の方法等により、母材上に該荷電制御剤を含有する被覆層を形成させることにより、本発明の静電荷像現像用電荷付与材としてのキャリヤを得ることができる。

【0077】また、バインダー樹脂と本発明の荷電制御 剤を直接溶融混練し、母材上に押し出しラミネートして 本発明の静電荷優現像用電荷付与材を得てもよい。更 に、成形可能な樹脂中に本発明の荷電制御剤を含有さ せ、これをキャリヤ粒子、現像スリーブ又は層形成プレ ード等に成形して本発明の静電荷像現像用電荷付与材を 得ることもできる。

【0078】なお、この舒電荷像現像用電荷付与材は、 所期目的を逸脱しない範囲内で、例えば少量の補助的な 負電荷付与剤(例えば従来の四級アンモニウム塩タイプ の負電荷付与剤等)を同時に有していてもよい。

[0079]

【発明の効果】本発明の荷電制御剤は、樹脂に対する分散性が良好で、優れた正帯電性の荷電制御特性を示す安定な化学構造の化合物を有効成分とし、熱時安定性及び耐久性(多数回線返し使用された場合の荷電制御又は増強特性の安定性)に優れ、トナーに用いられた場合のトナーの定着性やオフセット特性に悪影響を及ぼさず、そ

特開平11-72969

のトナーの帯電の立ち上がりが速く、無色又は淡色であるため種々のトナーや静電樹脂粉体に用いられた場合に 色調障害を超こし難い。

【0080】本発明の静電荷像現像用トナーは、帯電安定性、耐環境性、保存安定性、熱時安定性及び耐久性に優れると共に、定若性及びオフセット特性が良好であり、帯電の立ち上がりが速い。また、荷電制御剤として含有する造塩化合物が無色又は淡色であるため、トナー画像の色調障害が生じ難い。

【0081】本発明の部電荷俊現像用負帯電性トナーは、本発明の荷電制御剤が荷電制御剤制として加えられて帯電量が適切に調整されることにより、例えば、トナー帯電量の分布をシャープにし、トナー飛散の防止、良質のトナー画像、帯電時の電荷立上がり速度の上昇、長期使用時における負帯電特性の劣化防止等を実現することができる。

【0082】本発明の静電塗装用粉体塗料は、荷電制御 剤による帯電増強特性が良好なので、粉体塗料の回収・ 再使用を行わなくても高い塗若効率を示す。

【0083】本発明の静電荷像現像用電荷付与材は、静電荷像現像用トナーに対し安定的に負電荷を付与し、連続複写後にも初期画像と同等の高品質のトナー画像を提供することができる。

[0084]

【実施例】次に、実施例を挙げて本発明を具体的に説明 するが、勿論本発明はこれらのみに限定されるものでは ない。なお以下の記述において、重量部を部と略す。

【0085】一辪電荷像現像用正帯電性トナーー 実施例1乃至15は、本発明の都電荷像現像用トナーに 関するものである。

[0086] 実施例1

スチレン-アクリル共重合樹脂 (三洋化成社製 商品名:ハイマー SMB600) · · · 100部

カーボンブラック (コロンビアカーボン社製 商品名: RAVEN1250)・・・・8部

荷電制御剤(化合物例1)・・・・1部

上記配合物をボールミルで均一に予備混合し、プレミックスを調製した後、加熱ロールを用いて溶融混練した。 それを冷却した後、振動ミルで粗粉砕し、得られた粗砕物を分級機付のエアージェットミルを用いて微粉砕することにより、粒径5乃至15μmの正帯電性黒色トナーを得か

【0087】得られたトナー3部に対して鉄粉キャリや (バウダーテック社製 商品名:TEFV200/30 0)97部を混合して現像剤を調製した。本現像剤の初 期ブローオフ帯電量は+24.9µC/gであった。ト ナーリサイクル装置の組み込まれた複写機を用いて10 000枚複写後のブローオフ帯電量を測定したところ、 +24.7µC/gと非常に安定であった。

【0088】また、本トナーを用いて市販の複写機にてトナー画像を形成したところ、カブリのない細線再現性の良好な良質の黒色の画像が得られた。また、連続被写2000枚後においても、画像濃度の低下及びオフセット現象が認められず、良好な黒色の画像が得られた。 【0089】実施例2乃至8

実施例2万至8では、実施例1で用いた荷電制御剤である化合物例1を表9に示す各化合物例に代える以外は実施例1と同様にして本発明のトナー及び現像剤を調製し、評価した。その結果を表9に示す。

【0090】また、実施例1の場合と同様に繰返し実写したところ、実施例1と同様に帯電安定性及び持続性が良好で、オフセット現象も認められず、画像の漁度低下やカブリ等のない良質な黒色の画像が得られた。

【0091】 【表9】

• • • _					
尖陷例	化合物的	初期プローオフ帝電量 (μC/g)	带面特性	四像濃度	画像品質
灾施列2	化合物例3	+ 21.5	良好	現好	良好
实施例3	化合物例4	+ 20.4	良奸	良好	良好
实施 多4	化合物例31	+22.2	点好	良好	良好
完胜例5	化合物例38	+ 23.1	良好	良好	良好
実施到6	化合物例53	+ 23.7	良好	良好	良好
実施317	化合物例60	+ 20.7	良好	食好	段好
実施例8	化合物例67	+21.3	良好	良好	段兒

実施例9

スチレン-アクリル共重合樹脂 (三洋化成社製 商品名: ハイマーSMB600) · · · · 100部 鋭フタロシアニン顔料 · · · · 6部 荷電制御剤 (化合物例46) · · · · 2部 上記配合物を実施例1と同様に処理して育色トナー及び

現像剤を調製し、初期プローオフ帯電量を測定したとこ

ろ、本現像剤の初期プローオフ帯電量は+22.0µC/gであった。トナーリサイクル装置の組み込まれた複写機を用いて10000枚複写後のブローオフ帯電量を測定したところ、+21.4µC/gと非常に安定であった。

【0092】また本トナーを用いて実施例1と同様に市 販の複写機にてトナー画像を形成したところ、カブリの (19)

特開平11-72969

ない細線再現性の良好な良質の青色のトナー画像が得られた。また連続複写20000枚後においても、画像濃度の低下及びオフセット現象もなく、良好な青色の画像が得られた。

【0093】实施例10乃至12

実施例10万至12では、実施例9で用いた荷電制御剤である化合物例46を表10に示す各化合物例に代える以外は実施例9と同様にして本発明のトナー及び現像剤

を調聚し、評価した。その結果を表10に示す。 【0094】また、実施例9の場合と同様に繰返し実写 したところ、実施例9と同様に帯電安定性及び持続性が 良好で、オフセット現象も認められず、画像の濃度低下 やカブリ等のない良質な青色の画像が得られた。

[0095]

【表10】

実施例	化合物例	初期プローオフ帯電量 (μC/g)	带配特性	回像漁鹿	西 森思斯
実施例10	化含物例7	+ 17.7	良好	良好	與好
実加例11	化合物例19	+ 22.5	良好	接自	食好
突施例12	化合物例4と化合物 例47の混合物	+ 20.3	良好	良好	與好

実施例 1_3

スチレン系樹脂 (エッソ石油化学社製 商品名: ビコラスチックD-125)・・・・100部

低重合ポリプロピレン (三洋化成社製 商品名: ビスコール550P)・・・・10部

フタロシアニングリーン顔料・・・7部

荷電制御剤(化合物例3)・・・・3部

上記配合物を実施例1と同様に処理して緑色トナー及び 現像剤を調製し、初期ブローオフ帯電量を測定したところ、本現像剤の初期ブローオフ帯電量は+18.0 μC /gであった。トナーリサイクル装置の組み込まれた複 写機を用いて10000枚複写後のブローオフ帯電量を 測定したところ、+17.6 μC/gと非常に安定であった。

【0096】また本トナーを用いて実施例1と同様に市 版の複写機にてトナー画像を形成したところ、カブリの ない細線再現性の良好な良質の緑色のトナー画像が得られた。また連続複写20000枚後においても、画像濃度の低下及びオフセット現象もなく、良好な緑色の画像が得られた。

【0097】実施例14乃至15

実施例14万至15では、実施例13で用いた荷電制御 剤である化合物例3を表11に示す化合物例に代える以 外は実施例13と同様にして本発明のトナー及び現像剤 を調製し、評価した。その結果を表11に示す。

【0098】また、実施例13の場合と同様に繰返し実 写したところ、実施例13と同様に帯電安定性及び持続 住が良好で、オフセット現象も認められず、画像の濃度 低下やカブリ等のない良質な緑色の画像が得られた。

[0099]

【表11】

-	The Pontone of the Po									
į	実施例	化合物例	初期プローオフ帯電量 (μ C/g)	带到特性	网络渔皮	西泰基金				
	実施例 14	化合物例48	+ 19.8	良好	良好	段好				
	実施例 15	化合物例10	+ 22.1	段好	良好	良好				

比較例1

実施例1における荷電制御剤としての化合物例1を下記式[a] の造塩化合物に代える以外は実施例1と同様

に処理して黒色トナー及び現像剤を調製した。

[0100]

【化23】

本現像剤の初期プローオフ帯電量を測定したところ、所期の需電性を得られなかった。また、トナー画像を形成したところ、画像の細線再現性や暗調性が不十分であった。

【0101】比較例2

実施例1における荷電制御剤としての化合物例1を下記式[e] の造塩化合物に代える以外は実施例1と同様に処理して黒色トナー及び現像剤を調製した。

[0102] [化24] (20)

特開平11-72969

$$C_4H_9$$
 C_4H_9
 O_3
 O_3
 O_4
 O_4
 O_4
 O_5
 O_5
 O_5
 O_5
 O_5
 O_6
 O_7
 O_8
 O_8
 O_8
 O_8
 O_8
 O_8
 O_8
 O_8
 O_8

本現像剤の初期ブローオフ帯電量を測定したところ、所期の帯電性を得られず、またトナー画像を形成したところ、かぶりが大きかった。

【0103】比較例3

実施例2における荷電制御剤としての化合物例3を下記

本現像剤の初期ブローオフ帯電量を測定したところ、所 期の帯電性を得られず、またトナー耐像を形成したところ、かぶりが大きかった。

【0105】比較例4

実施例9における荷電制御剤としての化合物例46を下

本現像剤の初期ブローオフ帯電量を測定したところ、所 期の帯電性を得られず、またトナー画像を形成したとこ ろ、かぶりが大きかった。

【0107】一静電荷像現像用負帯電性トナーー 実施例16及び17は、本発明の静電荷像現像用負帯電性トナーに関するものである。

【0108】实施例16

スチレン系樹脂 (エッソ石油化学社製 商品名: ビコラ スチックD-125) ・・・・100部

低重合ポリプロピレン (三洋化成社製 商品名:ビスコール550P)・・・・10部

カーポンプラック (コロンビアカーボン社製 商品名: RAVEN1250)・・・・8部

荷電制御剤(式[h] の1:2型モノアゾクロム錯体)・・・・2部

荷電制御助剤(化合物例1)・・・・1部

上記配合物をボールミルで均一に予備混合し、プレミックスを調製した後、加熱ロールを用いて溶融混結した。それを冷却した後、振動ミルで粗粉砕し、得られた粗砕物を分数機付のエアージェットミルを用いて微粉砕することにより、粒径5乃至15μmの負帯室性黒色トナーを得た。

記式[g] の造塩化合物に代える以外は実施例9と同

様に処理して青色トナー及び現像剤を調製した。

式[f] の造塩化合物に代える以外は実施例2と同様

に処理して黒色トナー及び現像剤を調製した。

[0106] [化26]

[0104]

【化25】

得られたトナー3部に対して鉄粉キャリヤ(ハウダーテック社製 商品名:TEFV200/300)97部を混合して現像剤を調製した。本現像剤の初期ブローオフ帯電量は-19.5µC/gであった。トナーリサイクル装置の組み込まれた核写機を用いて10000枚数写後のブローオフ帯電量を測定したところ、-18.7µC/gと非常に安定であった。

【0110】また、本トナーを用いて市販の複写機にてトナー面像を形成したところ、カブリのない細線再現性の良好な良質の黒色の面像が得られた。また、連続複写2000枚後においても、面像温度の低下及びオフセット現象が認められず、良好な黒色の画像が得られた。

(21)

特開平11-72969

【0111】実施例17

ボリエステル樹脂 [日本合成化学社製 商品名: HP-301] · · · · 100部

低重合ポリプロピレン (三洋化成社製 商品名: ビスコ ール550P)・・・・10部

カーボンブラック (コロンビアカーボン社製 商品名: RAVEN1250) · · · · 8部

本現像剤の初期ブローオフ帯電量は-21.3μC/g であった。トナーリサイクル装置の組み込まれた複写機 を用いて10000枚複写後のブローオフ帯電量を測定 したところ、-20.8μC/gと非常に安定であっ た。また、本トナーを用いて市販の複写機にてトナー画 像を形成したところ、カブリのない細線再現性の良好な 良質の黒色の画像が得られた。また連続復写20000 枚後においても、画像濃度の低下及びオフセット現象も なく、良好な黒色の画像が得られた。

【0113】一静電塗装用粉体塗料一

実施例18乃至20は、本発明の靜室塗装用粉体塗料に 関するものである。

【0114】本発明の静電塗装用粉体塗料は、コロナチ ャージ方式、摩擦帯電方式、及びハイブリッド方式等の 何れの韵電途装法においても用いることができるが、こ

荷電制御剤(式 [i] の芳香族オキシカルボン酸アル ミニウム錯体)・・・・2部 荷電制御助荊 (化合物例49) · · · · 1部 上記配合物を実施例16と同様に処理して粒径5乃至1 5μmの負帯電性黒色トナー及び現像剤を調製した。 [0112] 【化28】

こでは、摩擦帯電方式による静電塗装の例を説明する。 【0115】表12に示されるように、粉体塗料用の樹 脂97乃至98部、荷電増強剤としての化合物2乃至3 部、及び着色剤2乃至5部を、ボールミルで均一に予備 混合してプレミックスを調製した後、熱ロールを用いて **海融記練し、それを冷却した役、租粉砕及び微粉砕を施** すことにより、粒径20乃至250μmの静電塗装用粉 体塗料を得た。

【0116】得られた静電途装用粉体塗料を使用し、摩 擦帯電方式の静電粉体塗装機 (商品名: トリポマチック ノードソン社製)により、銅板に摩擦帯電方式による塗 装試験を行ったところ、95%以上の塗着効率で、塗装 外観の良好な塗装物を得ることができた。

[0117] 【表12】

英施列	15/JBs	岩色剂	質型增強的	粉体密料の 帯質性	整智 効率
実施例18	アクリル系樹脂 97部	5部	化合物例1 9部	正带或铁	97 %
安施例19	アクリル英個語 98部	2部	化合物例47 2部	正带電性	98 %
实施例20	ポリエステル系樹脂 97部	3部	化合物例28 9部	正器電性	97 %

一群電荷像現像用電荷付与材一

実施例21は、本発明の静電荷像現像用電荷付与材に関 するものである.

実施例21

メチルエチルケトン1リットル中に、化合物例1(荷電 制御剤)10部を分散させ、更にこれに鉄粉キャリヤ (粒径:250乃至400メッシュ) 1000部を分散 させたものを、ボールミル中で30分間投拌混合した。 この欽わキャリヤ混合液を十分に乾燥させ、軽く凝集を ほくすことにより、本発明の静電荷像現像用電荷付与材 としてのキャリヤを得た。

【0118】別に、都電荷像現像用トナーを通常の材料 及び方法に従って、下記の処方で誤製した。

スチレンーアクリル共軍合樹脂(三洋化成社製 商品 名 : ハイマーSMB600)・・・100部

カーポンブラック (コロンピアカーボン社製 商品名: RAVEN1250) · · · · 2部

荷電制御剤(1:2型モノアゾクロム錯体 オリエント 化学工業社製 商品名:BONTRON S-34)· ···2部

上記配合物を混雑、粉砕し、更に粒径1万至30μmに 分級してトナーを調製し、このトナーと前記のキャリヤ (電荷付与材)を重量比で10:100に混合して現像 剤を得た。

【01】9】得られた現像剤の帯電量をブローオフ法に より測定したところ、-18.7µC/gであった。 ま たこの現像剤を用いて複写機で画像を形成したところ、 **連続複写20000枚後においても、初期と変わらない** (22)

特開平11-72969

良好な画像濃度、細線再現性及び階調性を示し、かぶり

も認められなかった。

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.